

6.3.2.2.3 Lernstandsanalyse – Partneraufgabe

Durchführung der Lernstandsanalyse in Form einer Partneraufgabe:¹

1. Bearbeite die Aufgabenstellungen.
2. Arbeitet im Team eure Lösungen durch. Wenn ihr dabei Fehler entdeckt, dann berichtigt diese. Verwendet bei der Verbesserung einen Stift in einer anderen Farbe, damit ihr und euer Lehrer erkennen könnt, wo ihr noch Hilfe braucht!

	richtig	falsch	Begründung
Zur Herstellung von Kochsalz benötigt man festes Natriumhydroxid und Chlorgas.			
Die Formel für Chlorgas ist Cl_2 .			
Die Formel von Kochsalz ist NaCl_2 .			
Natrium ist ein silbrig glänzendes Metall.			
Natriumchlorid ist ein Gemisch aus Chlor und Natrium.			
Wässrige Natriumchloridlösung ist ungiftig und leitet den elektrischen Strom.			
Chlor ist ein ungiftiges, geruchloses Gas.			
Ein Natriumatom verfügt über zwei Elektronenschalen, auf der äußeren Schale befinden sich zwei Elektronen.			
Ein Chloratom benötigt ein Elektron zum Erreichen der Edelgaskonfiguration.			
Die Reaktionsgleichung für die Kochsalzsynthese lautet: $\text{Na} + \text{Cl} \rightarrow \text{NaCl}$. Stimmt das?			
Die Reaktionsgleichung für die Elektronenabgabe lautet: $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^{++} + 2\text{e}^-$. Stimmt das?			
Die Reaktionsgleichung für die Elektronenaufnahme lautet: $\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$. Stimmt das?			
Für die Reaktion von Magnesium mit Sauerstoff gilt: Magnesiumatome geben Elektronen ab und Sauerstoffatome nehmen Elektronen auf.			

¹ nach einer Idee von Reiff, R.: Selbst- und Partnerdiagnose im Mathematikunterricht, in: Diagnostizieren und Fördern, Friedrich Jahresheft 2006, S. 71

Beispiel erschienen in: Diagnostizieren und Fördern im Chemieunterricht, Broschüre der Fachgruppe Chemieunterricht der GDCh, Frankfurt am Main, April 2008